

(19) 日本国特許庁 (JP)

(12) 特許公報 (B2)

(11) 特許番号

特許第3050921号

(P3050921)

(45) 発行日 平成12年6月12日 (2000.6.12)

(24) 登録日 平成12年3月31日 (2000.3.31)

(51) Int.Cl.⁷

識別記号

F I

A 23 L 1/304

A 23 L 1/304

A 61 K 31/685

A 61 K 31/685

33/00

33/00

33/06

33/06

33/10

33/10

請求項の数13(全13頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号 特願平10-516387

(86) (22) 出願日 平成9年10月2日 (1997.10.2)

(86) 國際出願番号 PCT/JP97/03540

(87) 國際公開番号 WO98/14072

(87) 國際公開日 平成10年4月9日 (1998.4.9)

審査請求日 平成10年8月3日 (1998.8.3)

(31) 優先権主張番号 特願平8-283018

(32) 優先日 平成8年10月3日 (1996.10.3)

(33) 優先権主張国 日本 (JP)

(31) 優先権主張番号 特願平9-54134

(32) 優先日 平成9年2月21日 (1997.2.21)

(33) 優先権主張国 日本 (JP)

(73) 特許権者 99999999

太陽化学株式会社

三重県四日市市赤堀新町9番5号

(72) 発明者 南部 宏暢

三重県四日市市赤堀新町9番5号 太陽
化学株式会社内

(72) 発明者 中田 勝康

三重県四日市市赤堀新町9番5号 太陽
化学株式会社内

(72) 発明者 坂口 騰

三重県四日市市赤堀新町9番5号 太陽
化学株式会社内

(74) 代理人 99999999

弁理士 細田 芳徳

審査官 鈴木 恵理子

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ミネラル組成物

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項1】 酵素分解レシチンおよび水不溶性ミネラル(但し、カルシウムを除く)を含有してなる食品、医薬品、飼料又は化粧品用ミネラル含有組成物。

【請求項2】 酵素分解レシチンが、ホスホリバーゼAを用いて生成されるリゾホスファチジルコリン、リゾホスファチジルエタノールアミン、リゾホスファチジルイノシートルおよびリゾホスファチジルセリン、ならびにホスホリバーゼDを用いて生成されるホスファチジン酸、リゾホスファチジン酸、ホスファチジルグリセロールおよびリゾホスファチジルグリセロールからなる群より選ばれた少なくとも1種である請求項1記載のミネラル含有組成物。

【請求項3】 水不溶性ミネラルが25°C水中における溶解度積 1.0×10^{-7} 以下の金属塩類のコロイドである請求項

1又は2記載のミネラル含有組成物。

【請求項4】 水不溶性ミネラルが鉄又はマグネシウムである請求項1～3いずれか記載のミネラル含有組成物。

【請求項5】 水不溶性ミネラルが粒子径 $0.4\mu\text{m}$ 以下の微粒子である請求項1～4いずれか記載のミネラル含有組成物。

【請求項6】 さらに、非イオン界面活性剤を含有してなる請求項1～5いずれか記載のミネラル含有組成物。

【請求項7】 非イオン界面活性剤が、グリセリン脂肪酸エステル、ポリグリセリン脂肪酸エステル、ショ糖脂肪酸エステル、プロピレングリコール脂肪酸エステルおよびソルビタン脂肪酸エステルからなる群より選ばれた少なくとも1種である請求項6記載のミネラル含有組成物。

【請求項8】 ポリグリセリン脂肪酸エステルが、重合度

が3以上のポリグリセリンを70重量%以上含むポリグリセリンからなるポリグリセリン脂肪酸エステルである請求項7記載のミネラル含有組成物。

【請求項9】酵素分解レシチンの含有量が0.01重量%以上20重量%以下であり、水不溶性ミネラルの含有量が1重量%以上50重量%以下である、請求項1～8いずれか記載のミネラル含有組成物。

【請求項10】水不溶性ミネラルが酵素分解レシチンの存在下で中和造塩させて得られるものである請求項1～9いずれか記載のミネラル含有組成物。

【請求項11】水不溶性ミネラルの80体積%以上の粒子の粒子径が0.2μm以下である請求項1～10いずれか記載のミネラル含有組成物。

【請求項12】粉体状又は水を含有した分散体である請求項1～11いずれか記載のミネラル含有組成物。

【請求項13】請求項1～12いずれか記載のミネラル含有組成物を添加してなる食品。

【発明の詳細な説明】

技術分野

本発明は、ミネラル組成物およびそれを含有してなる食品に関する。さらに詳しくは、分散性、特に水相中の分散性に優れたミネラル組成物およびそれを含有してなる食品に関する。

背景技術

一般に、水不溶性ミネラルは、通常1.5以上の高比重を有するため、水中で沈殿しやすい。したがって、該水不溶性ミネラルを水中で安定に分散させる際には、まず該水不溶性ミネラルを微粒子化させる必要がある。

水不溶性ミネラルを微粒子化させる方法としては、一般に、ボールミルやジェットミルを用いた物理的破碎方法が知られている。しかしながら、この方法では、数ミクロンオーダーの粒子径を有する微粒子を得ることが限界であるため、かかる微粒子を水中に安定して分散させることができない。

前記微粒子よりもさらに微細なサブミクロンオーダーの粒子径を有する微粒子を得る方法として、中和造塩反応を利用した化学的製造方法が数多く報告されている。この方法によれば、1/100ミクロンの粒子径を有する超微粒子を生成することが可能である。しかしながら、得られた超微粒子は、生成後、速やかに2次凝集し、ミクロンオーダーの粒子径を有する粗大粒子となるという問題がある。

この問題を解決する方法として、結晶セルロースや増粘多糖類を水中に添加することにより、該結晶セルロースや増粘多糖類の三次元網目構造中に、1次微粒子を吸着保持させる方法（特開昭56-117753号公報、特公昭57-35945号公報）、油脂中に水不溶性ミネラルを添加し、分散させる際に、得られる混合物中に油脂が30重量%以上含有されるように調整することにより、比重を軽減する方法（特開昭57-110167号公報）などが提案され

ている。しかしながら、これらの方法は、いずれも、目的とする水不溶性ミネラル以外の物質を多量に添加する必要があるため、分散溶質が希釈されるとともに、水不溶性ミネラルの分散性に著しく劣るという欠点がある。

この欠点を解決する方法として、水不溶性ミネラルの微粒子表面を有機酸やアルカリ剤で処理する方法（特開昭61-15645号公報）、ショ糖エステルなどの界面活性剤を水不溶性ミネラルの微粒子表面に吸着させる方法（特開昭63-173556号公報、特開平5-319817号公報）などが開発されている。しかしながら、前者には、水不溶性ミネラルを構成する金属イオンが水相に遊離しやすいという欠点がある。また、後者には、殺菌のための加熱により、水不溶性ミネラルの微粒子表面に吸着した界面活性剤層が剥離したり、該微粒子の2次凝集が生じるという欠点がある。

ところで、栄養素としてのミネラルは、一般に、体内への吸収性の低いものが多い。また、体内への吸収性が良好なミネラルは、着色、臭いや味を有していたり、食品中の他の成分と反応しやすいことのほか、消化管粘膜に対する刺激性が高いなどの種々の欠点を有する。例えば、鉄の補給剤として、特開昭63-276460号公報、特開平3-10659号公報、特開平5-49447号公報および特開昭7-170953号公報には、天然由来の鉄素材であるヘム鉄、フェリチンまたはラクトフェリンが開示されている。しかしながら、これらの鉄素材は、着色や特有の風味を有するため、食品への利用が限定され、また特定の臓器から抽出されるものであるため、その抽出に煩雑な工程を必要とするので大量に製造することができないという問題がある。

本発明の目的は、水不溶性ミネラルに結晶セルロースや油脂などを多量に必要とせず、加熱安定性が高く、分散性に優れたミネラル組成物およびそれを含有してなる食品を提供することである。

また、本発明のもう1つの目的は、体内への吸収性が高く、着色、臭い、味などがほとんどなく、食品中の他の成分との反応性が低く、消化管粘膜に対する刺激性が小さいミネラル組成物およびそれを含有してなる食品を提供することである。

本発明のこれらの目的および他の目的は、以下の記載から明らかになるであろう。

発明の開示

本発明によれば、酵素分解レシチンおよび水不溶性ミネラル（但し、カルシウムを除く）を含有してなる食品、医薬品、飼料又は化粧品用ミネラル含有組成物ならびに前記ミネラル含有組成物を添加してなる食品が提供される。

図面の簡単な説明

図1は、実施例1で得られた生成物I、比較例1で得られた対照品Aおよび比較例2で得られた対照品Bの粒径分布を示すグラフである。

図2は、実施例4～6および比較例4～5で得られたピロリン酸第二鉄組成物懸濁液を用いて得られた鉄剤を投与したのち、血清中の血清鉄濃度の経時的变化を示すグラフである。

図3は、実施例6で得られた組成物Vおよび比較例4で得られた対照品Dの粒径分布を示すグラフである。

発明を実施するための最良の形態

本発明のミネラル組成物は、酵素分解レシチンおよび水不溶性ミネラルを含有したものである。

本発明のミネラル組成物には、酵素分解レシチンが含有されているので、水不溶性ミネラルの分散性に優れたものである。

本発明に用いられる酵素分解レシチンとしては、植物レシチンまたは卵黄レシチンをホスホリバーゼAによって脂肪酸エステル部分を限定的に加水分解することで得られるリゾホスファチジルコリン、リゾホスファチジルエタノールアミン、リゾホスファチジルイノシートルおよびリゾホスファチジルセリンを主成分とするモノアシルグリセロリン脂質、ならびにホスホリバーゼDを用いて生成されるホスファチジン酸、リゾホスファチジン酸、ホスファチジルグリセロールおよびリゾホスファチジルグリセロールからなる群より選ばれた少なくとも1種を好適に使用しうる。それらの中では、リゾホスファチジルコリン、リゾホスファチジルエタノールアミンおよびリゾホスファチジルセリンが好ましく、リゾホスファチジルコリンがより好ましい。酵素分解に用いるホスホリバーゼは、豚臍臓などの動物起源、キャベツなどの植物起源、カビ類などの微生物起源などの由来を問わず、ホスホリバーゼAおよび／またはD活性を有するものであればよい。

前記酵素分解レシチンは、いずれも界面活性を有し、その親水基部分に等しくリン酸基を有しており、ショ糖脂肪酸エステルやグリセリン脂肪酸エステルなどの非イオン性界面活性剤と比較して、水不溶性ミネラル表面の吸着被覆力が著しく強い性質を有している。そのため、水不溶性ミネラルの微粒子表面に熱的に安定な酵素分解レシチンの吸着界面層が形成され、加熱処理を施した際にも剥離することなく、効果的に2次凝集が抑制され、その結果、良好な水不溶性ミネラルの分散性が得られる。

なお、酵素分解レシチンを単独で使用しても充分な水不溶性ミネラルの分散性が得られる。しかしながら、前記酵素分解レシチンと、オレイン酸ナトリウムなどの金属石鹼、ノニルフェニルエーテルなどのアルキルエーテル系界面活性剤、Tweenなどのポリオキシエチレン付加型界面活性剤、非イオン界面活性剤、キラヤやユッカフーム起源のサボニン系化合物などの他の界面活性剤などの成分と併用した場合には、より優れた分散性が発現される。それらのなかでは、本発明においては、非イオン界面活性剤は、ミネラル組成物の体内吸収性を高め

るので、好適に使用しうるものである。前記非イオン界面活性剤は、通常、本発明のミネラル組成物中に、0～20重量%の範囲内で含まれるように使用されることが好ましい。

前記非イオン界面活性剤としては、特に限定がない。該非イオン界面活性剤は、水中で解離しない水酸基やエーテル結合を親水基として有することが好ましい。かかる非イオン界面活性剤としては、例えば、ポリグリセリン脂肪酸エステル、ショ糖脂肪酸エステル、グリセリン脂肪酸エステル、プロピレングリコール脂肪酸エステル、ソルビタン脂肪酸エステル、ベンタエリスリトール脂肪酸エステル、ソルビトール脂肪酸エステルなどがあげられる。それらのなかでは、ポリグリセリン脂肪酸エステルが好ましく、重合度が3以上のポリグリセリンを70重量%以上含むポリグリセリンからなるポリグリセリン脂肪酸エステルがより好ましく、重合度3～11のポリグリセリンを70重量%以上含むポリグリセリンからなるポリグリセリン脂肪酸エステルが特に好ましい。

前記ポリグリセリン脂肪酸エステルは、ポリグリセリンと脂肪酸とのエステルをいい、そのエステル化率には特に限定がない。脂肪酸の種類には、特に限定がない。本発明においては、該脂肪酸は、炭素数が6～22、好ましくは8～18、さらに好ましくは12～14である飽和または不飽和の直鎖または分子鎖中に水酸基を有することが好ましい。

前記ポリグリセリン脂肪酸エステルの製法については、特に限定がなく、脂肪酸と、ポリグリセリンとを酸もしくはアルカリ触媒の存在下または触媒の非存在下で、水を除去しながら、200℃以上まで加熱することによってエステル化する方法、脂肪酸の代わりにそれに対応する酸塩化物または酸無水物を使用し、ビリジンなどの適当な有機溶剤中で、該酸塩化物または酸無水物とポリグリセリンとを反応させる方法、ポリグリセリンにあらかじめアセタール化などの化学的処理を施し、エステル化後に、得られたアセタールを除去することにより、副生成物の発生を抑制する方法、必要最小限の水を含有した非水反応系（有機溶剤系）で酵素を用い、ポリグリセリンを選択的にエステル化させる方法などがあげられ、それらの中から適宜選択して使用することができる。

前記ポリグリセリン脂肪酸エステルに含まれる他の成分は、適宜分離、除去すればよい。かかる成分は、例えば、減圧下での蒸留、分子蒸留、水蒸気蒸留などの蒸留方法、適当な有機溶剤による抽出法、吸着剤やゲル遮過剤を充填したカラムクロマトグラフィ法などによって除去することができる。また、これらの方針の中では、実用的な観点から、有機溶剤による抽出法およびクロマトグラフィ法を好適に使用することができる。前記有機溶剤による抽出法によれば、反応後、水を反応溶液に添加して有機溶剤で抽出したのち、該有機溶剤を除去するこ

とにより、容易に目的の成分を得ることができる。前記有機溶剤としては、水に不溶のものであればよい。かかる有機溶剤としては、例えば、酢酸エチル、酢酸メチル、石油エーテル、ヘキサン、ジエチルエーテル、ベンゼン、グリセリントリカブリレートなどの低分子量の油脂類などがあげられる。

前記ポリグリセリン脂肪酸エステルを構成するポリグリセリンの組成には、特に限定がない。本発明においては、前記ポリグリセリンには、重合度が3以上であるポリグリセリンが70重量%以上含まれていることが好ましく、重合度が3~10であるポリグリセリンが70重量%以上含まれていることがより好ましい。また、エステル化率は、特に限定がないが、10~80%、好ましくは10~60%、さらに好ましくは10~30%であることが望ましい。

また、本発明においては、グリセリンの重合度が2以上、好ましくは3~10、さらに好ましくは3~5であるポリグリセリンの含有量が70重量%以上であるポリグリセリンを構成成分とするポリグリセリン脂肪酸エステルは、酵素分解レシチンと併用した場合には、水不溶性ミネラルの分散性が極めて良好となる。この場合、前記ポリグリセリン脂肪酸エステルの構成成分として用いられる脂肪酸の炭素数は、6~22、好ましくは8~18、さらに好ましくは12~14であることが望ましい。

前記ショ糖脂肪酸エステルとしては、該ショ糖脂肪酸エステルの構成成分である脂肪酸が炭素数12~22の飽和脂肪酸または不飽和脂肪酸であり、かつ平均置換度が1~2.5であるショ糖脂肪酸エステルを好適に使用することができます。ここで、平均置換度とは、ショ糖1分子にエステル化された脂肪酸の平均結合数をいう。

前記グリセリン脂肪酸エステルとしては、グリセリンと脂肪酸とのエステルまたはグリセリンと油脂とのエステル交換によって得られたモノグリセリド、ジグリセリドおよびトリグリセリドの混合物などがあげられる。前記モノグリセリド、ジグリセリドおよびトリグリセリドの混合物は、用途に応じて、分子蒸留法やカラム法による分離精製処理を施すことにより、モノグリセリドの含量を高められていてもよい。

前記プロビレングリコール脂肪酸エステルは、プロビレングリコールと脂肪酸とのエステル化反応またはプロビレングリコールと油脂とのエステル交換反応によって得られたモノエステルおよびジエステルからなるものである。

前記ソルビタン脂肪酸エステルは、甘味料であるソルビトールの脱水物であるソルビタンと脂肪酸とのエステルである。

前記グリセリン脂肪酸エステル、プロビレングリコール脂肪酸エステルおよびソルビタン脂肪酸エステルとしては、特に限定なく、市販のものを適宜選択して使用することができる。

なお、結晶セルロースやキサンタンガムなどの増粘多

糖類、ポリビニルアルコールや、酢酸ビニルとポリビニルアルコールとの共重合体などの親水性高分子化合物を用することでも水不溶性ミネラルの分散性を向上させることができ。しかしながら、酵素分解レシチンが用いられないなければ、水不溶性ミネラルの2次凝集を抑制することによって分散性を充分に向上させることができない。

本発明に用いられる水不溶性ミネラルには、特に限定がない。かかる水不溶性ミネラルとしては、例えば、鉄、カルシウム、マグネシウム、亜鉛、銅などがあげられる。これらの中では、鉄、カルシウムおよびマグネシウムが好ましく、鉄がより好ましい。

前記水不溶性ミネラルの形態としては、無機塩、有機塩などが一般にあげられる。

前記無機塩としては、例えば、鉄塩、カルシウム塩、マグネシウム塩、亜鉛塩、銅塩、セレン塩などがあげられる。これらの無機塩は、それぞれ単独でまたは2種以上を混合して用いることができる。

前記鉄塩としては、例えば、塩化鉄、水酸化鉄、三二酸化鉄、炭酸鉄、乳酸鉄、ピロリン酸第二鉄、リン酸第一鉄、硫酸鉄、オロチン酸鉄、クエン酸鉄、クエン酸鉄塩、グルコン酸鉄、トレオニン鉄、フマル酸鉄などがあげられる。それらのなかでは、ピロリン酸第二鉄、リン酸第一鉄およびクエン酸鉄塩は、本発明において好適に使用しうるものである。

前記カルシウム塩としては、例えば、塩化カルシウム、クエン酸カルシウム、炭酸カルシウム、酢酸カルシウム、酸化カルシウム、水酸化カルシウム、乳酸カルシウム、ピロリン酸カルシウム、リン酸カルシウム、硫酸カルシウム、グルコン酸カルシウム、グリセロリン酸カルシウム、ウニ殻カルシウム、貝殻カルシウム、カニ殻カルシウム、牛骨カルシウム、魚骨カルシウム、サンゴカルシウム、乳清カルシウム、卵殻カルシウムなどがあげられる。それらのなかでは、炭酸カルシウム、ピロリン酸カルシウム、リン酸カルシウム、牛骨カルシウム、貝殻カルシウム、乳清カルシウムおよび卵殻カルシウムは、本発明において好適に使用しうるものである。

前記マグネシウム塩としては、例えば、酢酸マグネシウム、酸化マグネシウム、水酸化マグネシウム、炭酸マグネシウム、ピロリン酸マグネシウム、硫酸マグネシウムなどがあげられる。それらのなかでは、水酸化マグネシウムおよびピロリン酸マグネシウムは、本発明において好適に使用しうるものである。

前記亜鉛塩としては、例えば、硫酸亜鉛、グルコン酸亜鉛などがあげられる。それらのなかでは、硫酸亜鉛は、本発明において好適に使用しうるものである。

前記銅塩としては、例えば、エチレンジアミン四酢酸銅、酢酸銅、硫酸銅、グルコン酸銅などがあげられる。それらのなかでは、グルコン酸銅は、本発明において好適に使用しうるものである。

前記セレン塩としては、例えば、亜セレン酸ナトリウム、セレノメチオニン、セレノシスティンなどがあげられる。それらのなかでは、セレノメチオニンは、本発明において好適に使用しうるものである。

本発明に用いられる水不溶性ミネラルの水不溶性には特に限定がないが、味、食品成分との反応性、消化管粘膜刺激性などの観点から、25°C水中における溶解度積が 1.0×10^{-7} 以下の水不溶性ミネラル、なかでも25°C水中における溶解度積が 1.0×10^{-7} 以下の金属塩が好ましい。該25°C水中における溶解度積が 1.0×10^{-7} 以下の金属塩は、例えば、コロイドとして用いることができる。

前記25°C水中における溶解度積が 1.0×10^{-7} 以下の金属塩の具体例としては、例えば、塩化銀(AgCl、25°C水中の溶解度積: 1.0×10^{-10})、ピロリン酸銀(Ag₄P₂O₇、25°C水中の溶解度積: 1.0×10^{-21})、水酸化アルミニウム(Al(OH)₃、25°C水中の溶解度積: 2.0×10^{-32})、リン酸アルミニウム(AlPO₄、25°C水中の溶解度積: 5.8×10^{-19})、硫酸バリウム(BaSO₄、25°C水中の溶解度積: 1.0×10^{-10})、リン酸バリウム(Ba₃(PO₄)₂、25°C水中の溶解度積: 6.0×10^{-39})、炭酸バリウム(BaCO₃、25°C水中の溶解度積: 5.1×10^{-9})、ピロリン酸カルシウム(Ca₂P₂O₇、25°C水中の溶解度積: 2.0×10^{-19})、リン酸カルシウム(Ca₃(PO₄)₂、25°C水中の溶解度積: 2.0×10^{-29})、炭酸カルシウム(CaCO₃、25°C水中の溶解度積: 4.7×10^{-9})、水酸化第一鉄(Fe(OH)₂、25°C水中の溶解度積: 8.0×10^{-16})、リン酸第一鉄(Fe₃(PO₄)₂、25°C水中の溶解度積: 1.3×10^{-22})、ピロリン酸第二鉄(Fe₄(P₂O₇)₃、25°C水中の溶解度積: 2.0×10^{-13})、炭酸第一鉄(FeCO₃、25°C水中の溶解度積: 3.5×10^{-11})、水酸化マグネシウム(Mg(OH)₂、25°C水中の溶解度積: 1.1×10^{-11})、ピロリン酸マグネシウム(Mg₂P₂O₇、25°C水中の溶解度積: 2.5×10^{-13})、塩化第一銅(CuCl、25°C水中の溶解度積: 3.2×10^{-7})、炭酸第二銅(CuCO₃、25°C水中の溶解度積: 2.5×10^{-10})、水酸化マンガン(Mn(OH)₂、25°C水中の溶解度積: 1.6×10^{-13})、硫酸マンガン(MnSO₄、25°C水中の溶解度積: 1.0×10^{-11})、水酸化ニッケル(Ni(OH)₂、25°C水中の溶解度積: 2.7×10^{-15})、リン酸ニッケル(Ni₃(PO₄)₂、25°C水中の溶解度積: 4.5×10^{-10})、硫酸鉛(PbSO₄、25°C水中の溶解度積: 1.7×10^{-8})、リン酸鉛(Pb₃(PO₄)₂、25°C水中の溶解度積: 1.5×10^{-13})、水酸化亜鉛(Zn(OH)₂、25°C水中の溶解度積: 7.0×10^{-18})、ピロリン酸亜鉛(Zn₂P₂O₇、25°C水中の溶解度積: 2.0×10^{-8})などがあげられる。それらの金属塩類のなかでは、例えば、ピロリン酸カルシウム(Ca₂P₂O₇、25°C水中の溶解度積: 2.0×10^{-19})、リン酸カルシウム(Ca₃(PO₄)₂、25°C水中の溶解度積: 2.0×10^{-29})、炭酸カルシウム(CaCO₃、25°C水中の溶解度積: 4.7×10^{-9})、リン酸第一鉄(Fe₃(PO₄)₂、25°C水中の溶解度積: 1.3×10^{-22})、ピロリン酸第二鉄(Fe₄(P₂O₇)₃、25°C水中の溶解度積: 2.0×10^{-13})などがあげられる。

25°C水中の溶解度積: 2.0×10^{-13})、水酸化マグネシウム(Mg(OH)₂、25°C水中の溶解度積: 1.1×10^{-11})、ピロリン酸マグネシウム(Mg₂P₂O₇、25°C水中の溶解度積: 2.5×10^{-13})、塩化第一銅(CuCl₂、25°C水中の溶解度積: 3.2×10^{-7})、硫酸マンガン(MnSO₄、25°C水中の溶解度積: 1.0×10^{-11})などのリン酸塩、炭酸塩、鉄塩およびカルシウム塩が好ましく、リン酸第一鉄、ピロリン酸第二鉄、炭酸カルシウム、ピロリンカルシウムに代表されるピロリン酸塩、リン酸カルシウム、水酸化マグネシウムおよびピロリン酸マグネシウムがより好ましく、ピロリン酸第二鉄および炭酸カルシウムがさらに好ましい。

ここで、溶解度積は、塩類の飽和溶液中における陽イオンと陰イオンのモル濃度(モル/リットル)の積であり、一般的な溶解度との間には、下式の相関関係がある。

すなわち、金属塩類をM_aX_b(aおよびbはそれぞれMおよびXの原子数を示す)、溶解度をSとすると、溶解度積(K_{sp})は、式:

$$K_{sp} = [M]^a [X]^b = (aS)^a \times (bS)^b = a^a \times b^b \times S^{(a+b)}$$

[式中、〔〕内はイオン濃度(モル/リットル)]で表される。

炭酸カルシウム(CaCO₃)を例にとると、CaCO₃のK_{sp}は、 4.7×10^{-9} であり、これを該式に当てはめると、

$$[Ca]^{1/2} [CO_3]^{1/2} = S^{1/2} = 4.7 \times 10^{-9}$$

となり、CaCO₃の溶解度Sは、約 6.9×10^{-5} モル/リットル(6.9ppm)であり、CaCO₃は水不溶性であることがわかる。

このことから、溶解度積が 1.0×10^{-7} よりも大きい塩類の溶解度は、約 3.2×10^{-3} モル/リットルとなり、CaCO₃の溶解度と比較して100倍程度大きく、厳密な意味での水不溶性とはいえず、水相の若干のpH変化によって水不溶性ミネラル表面に遊離が生じて不安定になりやすく、酵素分解レシチンの吸着界面層の形成に障害を生じる。

これに対して、本発明においては、水不溶性ミネラルが用いられており、該水不溶性ミネラルの2次凝集を効果的に抑制することができるので、水不溶性ミネラルの1次粒子の形態が保持され、安定な分散性が得られる。

前記水不溶性ミネラルの粒子径は、特に限定がないが、 $0.4 \mu m$ 以下であることが分散性の観点から好ましく、また粒子全体のうちの80体積%以上の粒子が粒子径 $0.2 \mu m$ 以下を有することがより好ましい。かかる粒子径を有する水不溶性ミネラルを得る方法としては、ホモミキサー、ボールミル、ジェットミルなどを用いた物理的破碎方法、中和造塩などがあげられるが、それらの方法の中では、均一な粒子径を有する微粒子を得やすい観点から、中和造塩法が好ましい。ここで中和造塩法とは、酸とアルカリとを反応させ、塩を得る方法である。

かかる中和造塩法としては、例えば、ピロリン酸第二鉄 ($\text{Fe}_4(\text{P}_2\text{O}_7)_3$) のように、塩化第二鉄 (FeCl_3) とピロリン酸四ナトリウム ($\text{Na}_4(\text{P}_2\text{O}_7)$) などの強酸と強塩基性塩との中和反応を用いる方法、炭酸カルシウム (CaCO_3) などの炭酸 (H_2CO_3) と水酸化カルシウム (Ca(OH)_2) などの弱酸と強塩基性塩との中和反応を用いる方法などが知られている。かかる中和造塩法によれば、粒子径が $0.01 \sim 0.1 \mu\text{m}$ の超微粒子が得られる。

本発明のミネラル組成物には、必要により、例えば、分散性または安定性を向上させるために、レシチンなどのリン脂質、クエン酸モノグリセライド、コハク酸モノグリセライド、酢酸モノグリセライド、ジアセチル酒石酸モノグリセライド、乳酸モノグリセライドなどの有機酸モノグリセライドなどの添加剤を用いることができる。なお、前記レシチンとは、商品の一般名称であり、リン脂質の総称である。

本発明のミネラル組成物の製造方法については、特に限定がなく、例えば、水不溶性ミネラルとして金属塩水溶液に酵素分解レシチンを溶解させる方法、酵素分解レシチンの水溶液に、水不溶性ミネラルとして金属塩を分散させる方法などがあげられる。

本発明のミネラル組成物は、前記したように、酵素分解レシチンおよび水不溶性ミネラルを含有したものである。

本発明のミネラル組成物は、粉体状で使用することができるが、水を含有した水分散体で使用することもできる。

この場合、本発明のミネラル組成物における酵素分解レシチンの含有量は、水不溶性ミネラルの分散性の観点から、 0.01 重量%以上、好ましくは 0.1 重量%以上であることが望ましく、また食品に用いる際に、食品の風味に悪影響を与えないようにするために、 20 重量%以下、好ましくは 15 重量%以下であることが望ましい。

また、前記水不溶性ミネラルのミネラル組成物における含有量は、経済性の観点から、 1 重量%以上、好ましくは 10 重量%以上であることが望ましく、また添加時の流動性および操作性の観点から、 50 重量%以下、好ましくは 30 重量%以下であることが望ましい。

また、ミネラル組成物における水の含有量は、ミネラル組成物の分散安定性の維持と作業性の観点から、 40 重量%以上、好ましくは 65 重量%以上であることが望ましく、また経済性の観点から、 80 重量%以下、好ましくは 75 重量%以下であることが望ましい。

本発明のミネラル組成物に、前記他の成分を含有させる場合には、かかる他の成分のミネラル組成物における含有量は、本発明の目的が阻害されない範囲内で、適宜調整すればよい。本発明のミネラル組成物の用途には、特に限定がない。かかる用途としては、例えば、食品、医薬品、飼料、化粧品などがあげられる。

本発明のミネラル組成物を含有する食品としては、例

えば、パン、麺類などに代表される小麦粉加工食品、お粥、炊き込み飯などの米加工品、ビスケット、ケーキ、キャンディ、チョコレート、せんべい、あられ、銘菓、和菓子などの菓子類、豆腐、その加工食品などの大豆加工食品、清涼飲料、果汁飲料、乳飲料、乳酸菌飲料、炭酸飲料、アルコール飲料などの飲料類、ヨーグルト、チーズ、バター、アイスクリーム、コーヒー・ホワイトナー、ホップクリーム、牛乳などの乳製品、醤油、味噌、ドレッシング、ソース、たれ、マーガリン、マヨネーズなどの調味料、ハム、ベーコン、ソーセージなどの畜肉加工食品、蒲鉾、はんぺん、ちくわ、魚の缶詰などの水産加工食品、濃厚流動食、半消化態栄養食、成分栄養食などの経口経腸栄養食などがあげられる。なお、これらの食品に、炭酸カルシウムやピロリン酸第二鉄組成物などの水不溶性の塩に代表される水不溶性ミネラルを含有した本発明のミネラル組成物を添加することで、不足しがちなカルシウム、鉄分などの栄養補給、強化を行なうことができる。特に、飲料を中心とする液体食品においては、従来、水不溶性の塩の添加は、水不溶性ミネラルが速やかに沈降することから、その応用範囲が非常に狭かったが、本発明のミネラル組成物を用いた場合には、風味に優れ、化学的にも安定な状態でミネラルの強化を図ることができる。例えば、食品分野においては炭酸カルシウム組成物やピロリン酸第二鉄組成物を調製して牛乳、乳酸飲料、清涼飲料、炭酸飲料などの飲料に添加することにより、分散安定性に優れたカルシウム、鉄分強化飲料などを製造することができる。本発明のミネラル組成物の食品への添加量に関しては、特に限定がなく、金属塩の種類、添加する食品および飼料の形態、ならびにヒトおよび家畜の性別および年齢などに応じて適宜決定すればよい。

本発明のミネラル組成物を含有する飼料としては、例えば、ペット、家畜、養殖魚などの餌などがあげられる。

本発明におけるミネラル組成物を含有する化粧品としては、化粧水、乳液、浴用剤、クレンジング剤などの洗浄剤、歯磨剤などがあげられる。中でも、特に浴用剤においては主剤となる炭酸カルシウムなどの塩類が沈殿することで浴槽を傷めるということを抑制できる。

以下に実施例に基づいて本発明を具体的に説明する。

実施例 1

塩化第二鉄 6 水和物 13kg および酵素分解レシチン（サンレシチンL:太陽化学（株）製、商品名） 0.3kg をイオン交換水 60kg に溶解して鉄溶液を調製した。

ピロリン酸四ナトリウム（10水和物） 20kg をイオン交換水 500kg に溶解したピロリン酸溶液中に、攪拌下で前記で得られた鉄溶液を徐々に添加し、混合液のpHを 3.0 に調整した。中和反応によるピロリン酸第二鉄の造塩が終了した後、遠心分離（ $3000 \times g$ 、5分間）によって固-液分離を行ない、固相部のピロリン酸第二鉄-酵素分

解レシチン複合体8.2kg（乾燥重量換算）を回収し、イオン交換水中に再懸濁して10%ピロリン酸第二鉄スラリー（生成物Ⅰ）を得た。

比較例1

塩化第二鉄6水和物13kgをイオン交換水60kgに溶解して鉄溶液を調製した。

ピロリン酸四ナトリウム（10水和物）20kgをイオン交換水500kgに溶解したピロリン酸溶液中に、攪拌下で前記で得られた鉄溶液を徐々に添加して混合液のpHを3.0に調整した。

次に、実施例1と同様の手法によって固一液分離を行ない、固相部のピロリン酸第二鉄8kg（乾燥重量換算）を回収し、イオン交換水中に再懸濁して10%ピロリン酸第二鉄スラリー（対照品A）を得た。

比較例2

実施例1において、酵素分解レシチンをショ糖脂肪酸エステル（リヨートーシュガーエステルS-1570：三菱化学（株）製、商品名）に置き換えたほかは、実施例1と同様にして10%ピロリン酸第二鉄スラリー（対照品B）を得た。

実施例1および比較例1～2で得られた生成物Ⅰおよび対照品A～Bの物性として、水分散性および粒径分布を以下の方法に従って調べた。

〔水分散性〕

実施例1および比較例1～2で得られた生成物Ⅰおよび対照品A～B（10%ピロリン酸第二鉄スラリー）100gに、市販牛乳900gを添加し、ピロリン酸第二鉄の濃度を1%とした際の沈降性を経時的に調べた。

その結果、対照品Aは、静置後10分でほぼ100%が沈降し、対照品Bは6時間後に約90%が沈降した。

これに対して、実施例1で得られた生成物Ⅰは、500時間経過後も一切沈降を生じなかった。

〔粒径分布〕

粒径分布は、生成物Ⅰおよび対照品A～B（10%ピロリン酸第二鉄スラリー）をそれぞれレーザー回析粒度分布測定装置（SYMPATEC社製、商品名：HELOS）によって測定した。その結果を図1に示す。図1において、

(A)、(B)および(C)は、それぞれ生成物Ⅰ、対照品Aおよび対照品Bの粒径分布を示すグラフである。

図1に示された粒径分布および水分散性の結果から、比較例1で得られた対照品A（粒径分布：0.2～5μm）および比較例2で得られた対照品B（粒径分布：0.2～3μm）と対比して、実施例1で得られた生成物Ⅰ（粒径分布：0.01～0.3μm）は、非常に小さい粒子径を有することから、水中に均一に分散していることがわかる。

このことから、実施例1によれば、安定な鉄分分散性を有する鉄分強化牛乳が得られることがわかる。

実施例2

塩化カルシウム2水和物20kgおよび酵素分解レシチン（サンレシチンL：太陽化学（株）製、商品名）3kgをイ

オン交換水120kgに溶解してカルシウム溶液を調製した。

炭酸ナトリウム11kgおよびポリグリセリン脂肪酸エステル（サンソフトA-12E：太陽化学（株）製、商品名）14kgをイオン交換水260kgに溶解した溶解中に、前記で得られたカルシウム溶液を攪拌下で徐々に添加し、混合液のpHを9.0に調整した。

中和反応による炭酸カルシウムの造塩反応が終了した後、遠心分離（3000×g、5分間）によって固一液分離を行なって固相部の炭酸カルシウム10kg（乾燥重量換算）を回収し、イオン交換水に再懸濁して10%炭酸カルシウムスラリー（生成物II）を得た。

比較例3

塩化カルシウム2水和物20kgをイオン交換水120kgに溶解してカルシウム溶液を調製した。

炭酸ナトリウム11kgをイオン交換水260kgに溶解した溶解中に、前記で得られたカルシウム溶液を攪拌下で徐々に添加し、混合液のpHを9.0に調整した。

中和反応による炭酸カルシウムの造塩が終了した後、遠心分離（3000×g、5分間）によって固一液分離を行なって固相部の炭酸カルシウム8kg（乾燥重量換算）を回収し、イオン交換水に再懸濁して10%炭酸カルシウムスラリー（対照品C）を得た。

次に、実施例2で得られた生成物IIおよび比較例3で得られた対照品C（10%炭酸カルシウムスラリー）の透明性を以下の方法に従って調べた。

〔透明性〕

実施例2で得られた生成物IIまたは比較例3で得られた対照品C（10%炭酸カルシウムスラリー）200重量部をポリビニルアルコール（和光純薬（株）製）の10%水溶液200重量部中に分散させた後、ガラス表面に厚さが1mmとなるように塗布し、120℃オーブン中で乾燥し、得られた塗膜の透明性を目視により観察した。

その結果、実施例2で得られた生成物IIは、良好な透明性を有したが、比較例3で得られた対照品Cは、CaCO₃の凝集がまだら状に生じており、充分な透明性を有しなかった。

実施例3

炭酸ナトリウム10g、炭酸水素ナトリウム7gおよび食用黄色4号（三栄源エフ・エフ・アイ社製、化合物名：タートラジン）0.02gを40℃の温水100リットル中に溶解して浴用剤液を調製した。

該浴用剤液中に、実施例2で得られた生成物IIまたは比較例3で得られた対照品C（10%炭酸カルシウムスラリー）50mlを添加し、静置時の炭酸カルシウムの沈殿状態を観察した。

その結果、比較例3で得られた対照品Cを用いた場合（比較実験）には、炭酸カルシウムが約20分間すべてが沈降した。

これに対して、実施例2で得られた生成物IIを用いた

場合（実施例3）には、100時間以上経過しても沈殿を生じなかった。

実施例4

ピロリン酸第二鉄90g、モノミリスチン酸ペントグリセリン（重合度3～11のポリグリセリンの含量：94重量%）27gおよび酵素含有レシチン8gをイオン交換水883kgに溶解し、ホモミキサーにて充分に攪拌、分散し、10%ピロリン酸第二鉄組成物懸濁液（生成物III）1.0kgを得た。

実施例5

ピロリン酸第二鉄90g、モノミリスチン酸ペントグリセリン（重合度3～11のポリグリセリンの含量：94重量%）22.5gおよび酵素分解レシチン4.5gをイオン交換水883gに溶解し、ホモミキサーにて充分に攪拌、分散し、10%ピロリン酸第二鉄組成物懸濁液（生成物IV）1.0kgを得た。

実施例6

塩化第二鉄6水和物1.3kgおよび酵素分解レシチン30gをイオン交換水6kgに溶解して鉄溶液を調製した。

ピロリン酸四ナトリウム10水和物2kgおよびモノミリスチン酸ペントグリセリン（重合度3～11のポリグリセリンの含量：94重量%）170gをイオン交換水50kgに溶解したピロリン酸溶液中に攪拌下、前記で得られた鉄溶液を徐々に添加し、混合液のpHを3.0に調整した。

中和反応によってピロリン酸第二鉄の造塩が終了した後、遠心分離（3000×g、5分間）によって固一液分離を行ない、固相部のピロリン酸第二鉄組成物860g（乾燥重量換算）を回収し、一部をイオン交換水に再懸濁して、10%ピロリン酸第二鉄組成物懸濁液（生成物V）430gを得た。

得られた生成物Vに含まれるピロリン酸第二鉄の粒径分布を、実施例1と同様にして調べたところ、0.01～0.3μmであった。

さらに残りの生成物Vを水で希釈し、20%ピロリン酸第二鉄組成物液とした後、スプレードライ法にて乾燥し、ピロリン酸第二鉄組成物粉末（生成物VI）410gを得た。

比較例4

塩化第二鉄6水和物1.3kgをイオン交換水6kgに溶解して鉄溶液を調製した。

ピロリン酸四ナトリウム10水和物2kgをイオン交換水50kgに溶解したピロリン酸溶液中に攪拌下で、前記で得られた鉄溶液を徐々に添加し、混合液のpHを3.0に調整した。

次に、実施例4と同様にして固一液分離を行ない、固相部のピロリン酸第二鉄0.78kg（乾燥重量換算）を回収し、イオン交換水に再懸濁して10%ピロリン酸第二鉄スラリー7.7kg（対照品D）を得た。

得られた対照品Dに含まれるピロリン酸第二鉄の粒径分布を、実施例1と同様にして調べたところ、0.2～5μmであった。

比較例5

比較例4で得られた対照品D（10%ピロリン酸第二鉄スラリー）2.0kgに酵素分解レシチン30gを添加した後、充分に攪拌し、酵素分解レシチン含有10%ピロリン酸第二鉄スラリー（対照品E）2.02kgを得た。

試験例1 [各種鉄剤投与による血清鉄の測定]

10週齢のSD系雄ラット1群10匹を18時間絶食させた後、実施例4～6で得られた生成物III～Vと比較例4および5で得られた対照品DおよびEをそれぞれ蒸留水に溶かし、ラット1匹あたり2mg鉄/kg相当量にしたものゾンデにてラットに強制経口投与した。

また、ブランクとして水だけを前記と同様にラットに経口投与した。投与後、0.5、1、2、4または8時間経過後に頸静脈から採血を行ない、速やかに血清分離をした後、International Committee for Standardization in Hematologyの標準法に従って血清中における鉄（血清鉄）濃度を測定した。その結果を図2に示す。なお、図2において、a、b、c、d、eおよびfは、それぞれ生成物III、生成物IV、生成物V、対照品D、対照品Eおよび水のデータを示す。

図2に示された結果から、血清中の血清鉄濃度の経時変化は、比較例4および5で得られた対照品DおよびEでは、投与後30分から1時間で最高血清鉄濃度を示した後、急激に減少したことがわかる。

これに対して、実施例4～6で得られた生成物III～Vでは、2時間後に最高血清鉄濃度を示した後、ゆるやかに減少することがわかる。

次に、鉄剤投与後0.5時間から8時間の血清鉄の総量を示す曲線下面積を表1に示す。

表 1

項目	最高血中濃度 ($\mu\text{g}/\text{dl}$)	投与8時間後 の血清鉄濃度 ($\mu\text{g}/\text{dl}$)	投与後0.5～8時間の 血清鉄曲線下面積 [$(\mu\text{g}/\text{dl}) \cdot \text{Hour}$]
生成物III	380 (2)	137	1853
生成物IV	371 (2)	171	2003
生成物V	389 (2)	194	2114
対照品D	340 (0.5)	128	1460
対照品E	185 (1)	110	1069
水	117	113	853

(注)
() : 括弧内は、最高血中濃度到達時間 (Hour)

表1に示された結果から明らかなように、生成物III～Vの血清鉄の曲線下面積は、対照品D～Eと対比して、危険率5%で有意に高値を示した。

すなわち、鉄剤投与により、血清鉄濃度が上昇することから、生成物III～Vは、対照品D～Eと対比して、明らかに鉄吸収性が高く、また血清鉄濃度の低下が緩やかで8時間後でも高い血清鉄濃度を維持していることから、優れた徐放性が発現されていることがわかる。

試験例2 [反復投与による胃耐容性試験]

10週齢のSD系雄ラット1群11匹を48時間絶食させた後、実施例5で得られた生成物IVと比較例4で得られた対照品D、さらに市販の硫酸第一鉄をそれぞれ蒸留水に溶かし、ラット1匹あたり30mg鉄/kg相当量にしたも

のをゾンデにて24時間以内に3回ラットに強制経口投与した。

最終投与5時間後に、胃を摘出し、Adami法にて胃潰瘍形成の程度を示す胃耐容性の評価を行なった。その評価結果を表2に示す。

なお、表2中の評価数値は、以下のことを意味する。

- 0:潰瘍形成なし
- 1:出血帯あり
- 2:1～5個の小さい潰瘍（直径3mm以下）
- 3:1～5個の小さい潰瘍または1個の大きい潰瘍
- 4:数個の大きい潰瘍
- 5:穴の開いた潰瘍あり

表 2

ラットNo.	生成物IV	対照品D	硫酸第一鉄
1	0	0	1
2	0	0	1
3	0	1	2
4	0	0	2
5	0	0	1
6	0	1	1
7	0	0	0
8	0	1	1
9	0	2	1
10	0	1	1
11	0	0	1
平均	0	0.5	1.2
標準偏差	0	0.5	0.6

表2に示された結果から明らかなように、対照品Dでは、一部胃潰瘍の形成が観察されたが、生成物IVでは病変が認められなかった。

即ち、生成物IVは、対照品Dよりも消化管に対する影響が小さいことがわかる。

試験例3

実施例6で得られた生成物Vおよび比較例4で得られた対照品Dを水で50倍に希釈することによって得られた各試験液をレーザー回折粒度分布測定装置(SYMPATEC社製、商品名:HELOS)にて粒径分布を調べた。その結果を図3に示す。なお、図3において、(A)および(B)は、それぞれ生成物Vおよび対照品Dの粒径分布を示すグラフである。

図3に示された結果および表2に示された結果から明らかなように、実施例6で得られた生成物V(粒径分布:0.01~0.3μm)は、比較例4で得られた対照品D(粒径分布:0.2~5μm)と比較して、数段に小さい粒子を有していることから、高い体内吸収性を呈するものであると考えられる。

試験例4

実施例4で得られた生成物IIIと市販のヘム鉄とをそれぞれ鉄含量が2mgとなるように市販の牛乳100mlに添加し、溶解させたのち、10名のパネリストにより、異味および異臭について官能試験を行なった。その評価結果を表3に示す。

表 3

項目	異味(人数)			異臭(人数)		
	強い	弱い	殆どなし	強い	弱い	殆どなし
生成物III	0	2	8	0	1	9
ヘム鉄	3	6	1	4	4	2

表3に示された結果から明らかなように、生成物IIIは、ヘム鉄と対比して、異味および異臭がほんどう感じられないほど優れたものであることがわかる。

なお、ヘム鉄を牛乳に添加したものは、黒い着色を呈し、パネリスト全員が試飲するのをためらった。

調製例1

卵殻カルシウム3kg、モノカブリン酸ベントグリセリン(重合度3以上97%、重合度3~1194%)100gおよび酵素分解レシチン200gを水6.7kgに分散させた後、超高压ホモジナイザーを通して、30%卵殻カルシウム組成物を得る。

調製した。

調製例 2

塩化カルシウム2水和物20kgおよび酵素分解レシチン3kgをイオン交換水120kgに溶解してカルシウム溶液を調製した。

炭酸ナトリウム11kgおよびモノカブリン酸ペントグリセリン（重合度3～11のポリグリセリンの含量：94重量%）14kgをイオン交換水260kgに溶解した溶解中に攪拌下で、前記で得られたカルシウム溶液を徐々に添加し、混合液のpHを9.0に調整した。

中和反応による炭酸カルシウムの造塩反応が終了した後、遠心分離（3000×g、5分間）によって固一液分離を行ない、固相部の炭酸カルシウム10kg（乾燥重量換算）を回収し、イオン交換水に再懸濁して10%炭酸カルシウム組成物液を調製した。

調製例 3

水750mlに果糖ブドウ糖液糖100g、クエン酸2.0g、クエン酸ナトリウム0.5g、実施例4で得られた生成物III 2.0g、香料適量および着色料適量を添加し、混和後、水を添加して全量を1000mlに調整して鉄強化清涼飲料水を得た。

次に、得られた鉄強化清涼飲料水を100mlずつ瓶に詰め、90℃達温で10分間加熱殺菌を行ない、鉄強化清涼飲料（鉄6mg/100mlを含有）を調製した。

調製例 4

ガゼインナトリウム51g、菜種油13.5g、MCT13.5g、デキストリン122g、白糖20g、コハク酸モノグリセリド1.0g、酵素分解レシチン1.0g、ミルクフレーバー2.0g、塩化カリウム1.8g、ビタミンA粉末10.5mg、ビタミンB₁塩酸塩1.3mg、ビタミンB₂0.8mg、ビタミンB₆塩酸塩4.0mg、ビタミンC84mg、ビタミンD粉末0.6mg、ビタミンE粉末158mg、ニコチニ酸アミド25mg、バントテン酸カルシウム10.5mg、葉酸4.2mg、実施例4で得られた生成物III 1.0gおよび調製例2で得られた10%炭酸カルシウム組成物液3.0gに水を加えて1リットルとし、ミキサーで混合後、高圧ホモゲナイザーで200kg/cm²下で乳化を行ない、次いで得られた乳化状物をアルミ製の袋に200ml

ずつ充填、密封した後116℃の20分間のレトルト殺菌をして経口流動食（鉄3mg/100ml、カルシウム120mg/100mlを含有する）を調製した。

調製例 5

実施例6で得られた生成物VI 1.0kg、ブドウ糖2.5kg、乳糖2.0kg、コーンスターク2.4kg、アゼヒル2.0kgおよびステアリン酸マグネシウム0.1kgを混合した後、造粒し、打錠機により打錠し、直径10mmの円形状の鉄補給錠菓（鉄30mg/gを含有）を製造した。

調製例 6

マーガリン200gをホイッパーで滑らかになるまで練り合わせし、次に砂糖230gを徐々に加えて練り合わせた後、全卵73g、牛乳34g、実施例5で得られた生成物IV 4.0g、バニラエッセンス3.0gの順に徐々に加え、全体を充分に混合した。次に、得られた混合物に、小麦粉440gを篩を通してから加え、軽く混合して生地を作り、かかる生地から所定形状の成形品を作製したのち、天板に該成形品を並べ、170℃で焼成し、鉄強化クッキー（鉄12mg/100gを含有）を製造した。

調製例 7

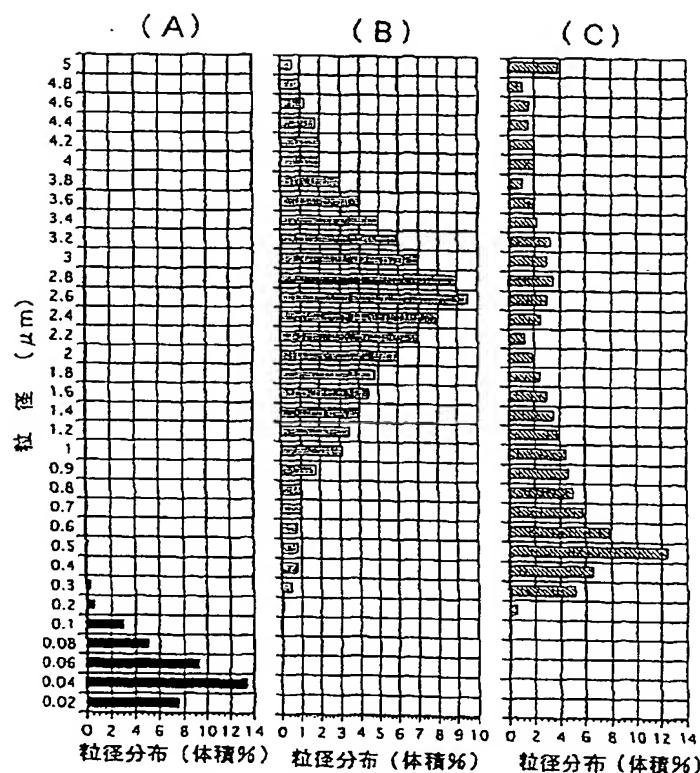
豚肉800gに実施例4で得られた生成物III 2.0g、食塩20g、ピロリン酸ナトリウム3.0g、アスコルビン酸ナトリウム6.0gおよび蔗糖10gを加え、10℃で72時間塩漬した後、調味料および香辛料を加え、練り肉を調製した。この練り肉をケーシングに詰めた後、常法に従い鉄強化ソーセージ（鉄7.1mg/100gを含有）を製造した。

産業の利用可能性

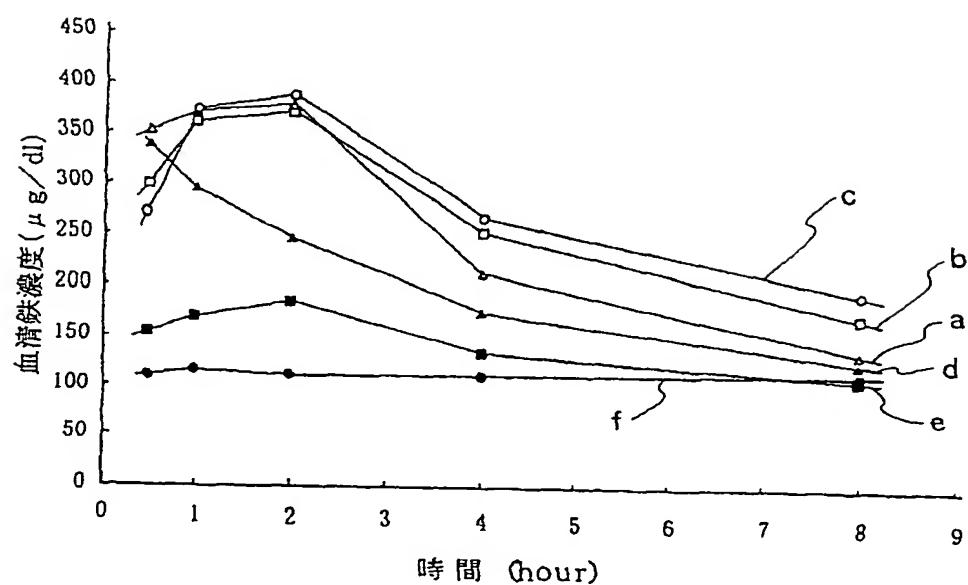
本発明のミネラル組成物は、水不溶性ミネラルの分散安定性に優れているので、食品、化粧品、工業用品などの幅広い分野に利用することができる。

また、本発明のミネラル組成物は、非イオン界面活性剤を含有している場合、消化管からの吸収性が高く、しかも徐放性に優れたものであることから少量の使用で充分な効果があり、さらに副作用を引き起こしにくいため、食品、飼料、医薬品などの広範囲の分野での応用が可能である。

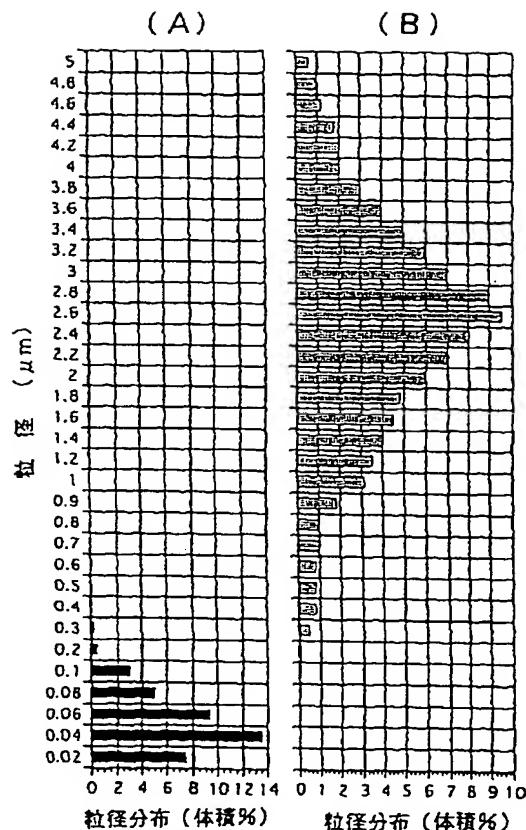
【第1図】



【第2図】



【第3図】



フロントページの続き

(51) Int. Cl. 7 識別記号
A 61 K 33/26F I
A 61 K 33/26(72) 発明者 山崎 義文
三重県四日市市赤堀新町9番5号 太陽
化学株式会社内

(58) 調査した分野(Int. Cl. 7, DB名)

A23L 1/29 - 1/308

(56) 参考文献 特開 平9-238645 (JP, A)
特開 平9-173028 (JP, A)

A23L 2/00 - 2/84

A61K 7/00 - 29/04